

итог - 115  
итг фрак - 22  
335 / 66%

Шифр участника

8 K - X 1 - 2

Задача 4-8-1 Класс 8

Лист 1 из 3

- 1)  $n(O_2) = 3,75$  находим кол-во вещества.
- 2) На 1 молекулу кислорода приходится 16 электронов
- 3) Кол-во электронов в углероде,  $= 16 \times 3,75 = 60$
- 4) На один атом ~~кол~~ углерода приходится ~~6~~ электронов, масса по кол-во вещ-ва равно

$n(C) = 60/6 = 6$  моль

математической  
ошибка

$$\begin{array}{r} 16 \\ \cdot 3,75 \\ \hline 60,00 \end{array}$$

5) масса углерода равна  $m(C) = 6 \text{ моль} \times 12 \text{ г/моль} = 72 \text{ г}$ .

Ответ: 72 г. масса углерода.

ход решения верной 15.  
00

Оценочные баллы: максимальный - 10 баллов; фактический - 35 баллов.

Подписи членов жюри

И.С. Максимова  
И.В. Федотова  
В.А. Власов И.А.

Шифр участника

8	К	-	Х	1	-	2									
---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Задача 1-82 Класс 8

Лист 2 из 3

Пусть кол-во вещества аммиака возмён за  $x$ ,  
масса его масса равна  $17x$

Конечная масса аммиака будет равна  $m(\text{NH}_3) = 200x$

+  $17x$ .

Конечная масса раствора  $m = 200 + 17x$ .

$$\textcircled{1} 0,2 = \frac{200 \cdot 0,1 + 17x}{200 + 17x} \quad 1,55$$

$$0,2 \cdot (200 + 17x) = 200 \cdot 0,1 + 17x$$

$$40 + 3,4x = 20 + 17x$$

$$40 - 20 = 17x - 3,4$$

$$20 = 13,6x$$

$$13,6x = 20$$

$$x = \frac{20}{13,6}$$

$$x = 1,47 \text{ моль}$$

$$\textcircled{2} V(\text{NH}_3) \cdot V_m \cdot n = 22,4 \text{ л (моль} \cdot \text{л)} \cdot 1,47 \text{ моль} = 32,928 \text{ л}$$

$$O_{\text{мл}} = 32,928 \text{ л} \quad 1,55$$

Оценочные баллы: максимальный – 10 баллов; фактический – 65 баллов.

Подписи членов жюри

И.С. Максимова

Ирина Маслова

Шифр участника

8	К	-	X	1	-	2										
---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Задача 88-3 Класс 8

Лист 3 из 3

N = озон 15 nitrogenium 15

Валентности

- I N<sub>2</sub>O
- II NO
- III N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- IV NO<sub>2</sub>
- V - N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

Оценочные баллы: максимальный – 10 баллов; фактический – 20 баллов.

Подписи членов жюри

М.Т. Максимова  
И.В. Маслов К.А.

Шифр участника

8	К	-	X	1	-	2											
---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Задача 1 Класс 8

Лист 1 из 3

$Q_{\text{фильтр}} = 0,292$

$NaCl = 2,29 - 0,29 = 2,002$

Вода - нераствор. —

30.

Масло - нераств. + 0,5

NaCl = растворимая. + 0,5

Верхний слой = масло 0,5

Нижний слой = вода с NaCl 0,5

этап б) = масса ожг. на этапе в) - масса не ожг.

+ 0,5

0,5 +

Оценочные баллы: максимальный — 10 баллов; фактический — 3 баллов.

Подписи членов жюри

И. В. Дурищев  
И. В. Водрова  
 Гл. Класног Н. А.

Шифр участника

8	к	-	х	1	-	д											
---	---	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Задача 2 Класс 9

Лист 2 из 3

2) а)  $m = m(\text{HCl}) + m(\text{H}_2\text{O}) = 22 + 20 \text{ м.г.} \cdot 1,2 = 22 + 24 = 46 \text{ м.г.}$   
б) массовая доля  $w(\text{HCl}) = \frac{m(\text{HCl})}{m(\text{раствора})} \cdot 100\% = \frac{22}{46} \cdot 100\% = 47,8\%$

Оценочные баллы: максимальный – 10 баллов; фактический – 2 баллов.

Подписи членов жюри  
И. В. Якимович  
И. В. Краснов и. А.



Шифр участника

8 K - X 1 - d

Задача 3 Класс 8

Лист 3 из 3

реальность  
- 158

а) 1) с помощью водонич. разделяю жидк. массу на воду с NaCl и масло, после выпариваю воду.

2) Сначала разделение, после испарение.

3) Воронка, спиртовка, эсм. стакан, лаб. штатив, дваро. чаша.

б) Сначала я залил жидк. массу в воронку, ~~и~~ после ~~подставил~~ → подставил стакан для воды с NaCl, после ~~д~~ масла. Смесь разделилась. Затем я взял дваро. чашу, поставил на штатив, а залил половину воды с NaCl и раствор начал выпариваться. Процесс прошёл.

Итог: у меня 3 вещ-ва: масло, вода, и выпаренная соль.

Оценочные баллы: максимальный – 10 баллов; фактический – 17 баллов.

Подписи членов жюри

И. В. Дубычева  
И. Т. Макашица  
Власов И. А.